

**Bactericide silver doped silica**






**Patent number:** EP1083146  
**Publication date:** 2001-03-14  
**Inventor:** MANGOLD HELMUT DR (DE); GOLCHERT RAINER (DE)  
**Applicant:** DEGUSSA (DE)  
**Classification:**  
**- international:** A01N59/16; A61K6/083; A61K8/25; A61L2/238; A61Q11/00; B01J19/26; B01J23/50; B01J35/10; B01J37/00; B01J37/08; C01B33/18; C08K9/02; A01N59/16; A61K6/02; A61K8/19; A61L2/16; A61Q11/00; B01J19/26; B01J23/48; B01J35/00; B01J37/00; C01B33/00; C08K9/00; (IPC1-7): C01B33/18; A01N1/00; A61K7/00; B01J12/02; B01J19/24; B01J19/26; B01J37/00; C03B19/10; C08K3/22; C09C3/00; D21H17/69  
**- european:** A01N59/16; A61K6/083D; A61K8/25; A61L2/238; A61Q11/00; B01J19/26; B01J23/50; B01J35/10; B01J37/00B4D; B01J37/08B; C01B33/18B4; C08K9/02  
**Application number:** EP20000117681 20000817  
**Priority number(s):** DE19991043057 19990909

**Also published as:**

 US6423331 (B1)  
 JP2001130910 (A)  
 DE19943057 (A1)  
 CA2317687 (A1)  
 EP1083146 (B1)

more &gt;&gt;

**Cited documents:**

 EP0995718  
 EP0850876  
 US4292290  
 XP002150667  
 JP10133043

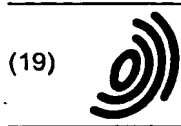
more &gt;&gt;

**Report a data error he****Abstract of EP1083146**

Silver or silver oxide-doped silicic acid is claimed which is produced pyrogenically by flame oxidation or preferably flame hydrolysis. The dopants are added at 0.0001 wt.% to up to 20 wt.%, preferably 1-10000 ppm. The dopant is a salt (mixture) of Ag or a suspension of an Ag compound or metallic Ag or their mixture. The BET surface of the doped oxide is 1-600 (preferably 40-400) m<sup>2</sup>/g. An Independent claim is included for the preparation of a silver or silver oxide pyrogenically doped oxide.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

**THIS PAGE BLANK (USPTO)**



Europäisches Patentamt  
European Patent Office  
Office européen des brevets



(11) **EP 1 083 146 A1**

(12) **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(43) Veröffentlichungstag:  
14.03.2001 Patentblatt 2001/11

(21) Anmeldenummer: 00117681.7

(22) Anmeldetag: 17.08.2000

(51) Int. Cl.<sup>7</sup>: **C01B 33/18**, B01J 12/02,  
B01J 19/24, B01J 19/26,  
B01J 37/00, C09C 3/00,  
A61K 7/00, C08K 3/22,  
D21H 17/69, C03B 19/10,  
A01N 1/00

(84) Benannte Vertragsstaaten:  
**AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU  
MC NL PT SE**  
Benannte Erstreckungsstaaten:  
**AL LT LV MK RO SI**

(30) Priorität: 09.09.1999 DE 19943057

(71) Anmelder:  
**Degussa-Hüls Aktiengesellschaft  
60287 Frankfurt am Main (DE)**

(72) Erfinder:  
• Mangold, Helmut, Dr.  
63517 Rodenbach (DE)  
• Golchert, Rainer  
64807 Dieburg (DE)

(54) **Bakterizides, mit Silber dotiertes Siliciumdioxid**

(57) Mit Silber oder Silberoxid dotiertes pyrogen hergestellte Kieselsäure, wird hergestellt, indem man in eine Flamme, wie sie zur Herstellung von pygener Kieselsäure benutzt wird, ein Aerosol einspeist, dieses Aerosol vor der Reaktion mit dem Gasgemisch homogen mischt, dann das Aerosol-Gasgemisch in einer Flamme abreagieren läßt und die entstandenen mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogenen Kieselsäuren in bekannter Weise vom Gasstrom abtrennt.

Das mittels Aerosol mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogenen Kieselsäure kann als bakterizider Füllstoff eingesetzt werden.

EP 1 083 146 A1

**Beschreibung**

**[0001]** Die Erfindung betrifft ein mittels Aerosol mit Silber oder Silberoxid dotiertes pyrogen hergestelltes Siliciumdioxid, das bakterizide Eigenschaften aufweist, sowie ein Verfahren zu seiner Herstellung sowie seiner Verwendung.

Weiterhin betrifft sie seine Verwendung in Dispersionen oder als Füllstoff in Kautschuk und Silikonkautschuk.

**[0002]** Es ist bekannt pyrogen hergestellte Kieselsäure mit einem speziellen Verfahren in einem Schritt in der Flamme zu dotieren. (DE 196 50 500 A1). Dabei handelt es sich um eine Kombination einer Hochtemperaturflammenhydrolyse mit einer Pyrolyse. Von diesem Dotierverfahren zu unterscheiden ist das ältere sogenannte „co-fumed-Verfahren“, bei der die gasförmigen Ausgangsprodukte (beispielsweise  $\text{SiCl}_4$ -Gas und  $\text{AlCl}_3$ -Gas) vorgemischt werden und gemeinsam in einem Flammenreaktor verbrannt werden.

**[0003]** Beim Dotierverfahren wird in eine Flamme, in der ein pyrogenes Oxid durch Flammenhydrolyse erzeugt wird, ein Aerosol eingespeist, wobei sich in diesem Aerosol ein Salz der zu dotierenden Verbindung befindet.

**[0004]** Es wurde nun gefunden, daß bei Verwendung von in Wasser gelösten Silbersalzen als Ausgangsprodukt für das Aerosol eine dotierte pyrogene Kieselsäure als Produkt anfällt, die bakterizide Eigenschaften aufweist.

**[0005]** Gegenstand der Erfindung ist eine mittels Aerosol mit Silber oder Silberoxid dotierte pyrogen hergestellte Kieselsäure, welche dadurch gekennzeichnet ist, daß die Basiskomponente eine pyrogen nach Art der Flammenoxidation oder bevorzugt der Flammenhydrolyse hergestellte Kieselsäure ist, die mit einer Dotierungskomponente von  $1 \cdot 10^{-4}$  und bis zu 20 Gew.% dotiert ist, wobei die Dotierungsmenge vorzugsweise im Bereich von 1 bis 10.000 ppm liegt und die Dotierungskomponente ein Salz oder eine Salzmischung einer Silberverbindung oder metallischen Silbers oder Mischungen davon ist, wobei die BET-Oberfläche des dotierten Oxids zwischen 1 und 600  $\text{m}^2/\text{g}$  liegt, bevorzugt im Bereich zwischen 40 und 400  $\text{m}^2/\text{g}$ .

**[0006]** Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der mittels Aerosol mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogen hergestellten Kieselsäure, welches dadurch gekennzeichnet ist, daß man in eine Flamme, wie sie zur pyrogenen Herstellung von Kieselsäure nach Art der Flammenoxidation oder bevorzugt der Flammenhydrolyse benutzt wird, ein Aerosol einspeist, das Aerosol vor der Reaktion mit dem Gasgemisch der Flammenoxidation beziehungsweise der Flammenhydrolyse homogen mischt, dann das Aerosol-Gasgemisch in der Flamme abreagieren läßt und die entstandenen mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogen hergestellten Kieselsäuren in bekannter Weise vom Gasstrom abtrennt, wobei zur Herstellung des Aerosols eine wäßrige Lösung dient, die Salze oder Salzmischungen des Silbers oder das Metall selbst in gelöster oder suspendierter Form oder Mischungen davon enthält, wobei das Aerosol durch Vernebelung mittels einer Zweistoffdüse oder durch eine andere Art der Aerosolherstellung hergestellt wird.

**[0007]** Als Salze können eingesetzt werden:  $\text{Ag}(\text{NO}_3)$ ,  $\text{Ag}_2(\text{SO}_4)$ ,  $\text{Ag}_2\text{O}$ , auch komplexiert mit Komplexbildnern oder Ammoniak.

**[0008]** Das Verfahren der Flammenhydrolyse zur Herstellung von pyrogenen Oxiden ist aus Ullmanns Enzyklopädie der techn. Chemie 4. Aufl. Bd.21, S. 464 bekannt.

**[0009]** Das erfindungsgemäße dotierte Siliciumdioxid und das Verfahren zu seiner Herstellung sowie Verwendung werden anhand der Figur 1 und des folgenden Beispiels näher erläutert und beschrieben.

**[0010]** Figur 1 zeigt eine schematische Darstellung der Dotierungsapparatur. Kernstück der Apparatur ist ein Brenner bekannter Bauart zur Herstellung von pyrogenen Oxiden. In Figur 1 ist der Brenner mit 1 bezeichnet.

**[0011]** Der Brenner 1 besteht aus einem Zentralrohr 2, das in eine Düse 3 mündet, aus welcher der Hauptgasstrom in den Brennerraum strömt und dort abbrennt. Diese innere Düse ist von einer weiteren Ringdüse 4 umgeben, aus der (Ring- oder Sekundär-)Wasserstoff ausströmt.

**[0012]** Im Zentralrohr 2 befindet sich ein weiteres Axialrohr 5, das einige Zentimeter vor der Düse des Zentralrohrs 2 endet. In dieses Axialrohr 5 wird das Aerosol eingespeist.

**[0013]** Das Aerosol, das aus einer wäßrigen Silbersalzlösung besteht, wird in einem Aerosol-Generator 6 (Ultraschallvernebler) erzeugt.

**[0014]** Das in dem Aerosol-Generator erzeugte Silbersalz-Wasser-Aerosol wird mittels eines leichten Traggasstromes durch eine Heizzone 7 geleitet, in der das mitgeführte Wasser verdampft, wobei in der Gasphase kleine Salzkristalle in feinverteilter Form zurückbleiben.

**Beispiel 1: Herstellung einer mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogenen Kieselsäure**

**[0015]** 4,44 kg/h  $\text{SiCl}_4$  werden bei ca. 130 °C verdampft und in das Zentralrohr eines Brenners bekannter Bauart überführt. In das Zentralrohr werden zusätzlich 3  $\text{Nm}^3/\text{h}$  (Primär-) Wasserstoff und 7,5  $\text{Nm}^3/\text{h}$  Luft eingespeist.

**[0016]** Das Gasgemisch strömt aus der inneren Düse des Brenners und brennt in den Brennerraum und das daran anschließende wassergekühlte Flammrohr.

**[0017]** In die Manteldüse werden 0,5  $\text{Nm}^3/\text{h}$  (Mantel oder Sekundär-) Wasserstoff eingespeist.

**[0018]** In den Brennerraum werden noch zusätzlich 12  $\text{Nm}^3/\text{h}$  (Sekundär-)Luft eingespeist.

[0019] Aus dem Axialrohr 5 strömt die zweite Gaskomponente in das Zentralrohr 2.

[0020] Der zweite Gasstrom besteht aus einem Aerosol, das durch Ultraschallvernebelung in einer separaten Vernebelungseinheit erzeugt wird. Der Aerosolgenerator vernebelt dabei 725 g/h 5-prozentige wäßrige Silbersulfatlösung. Das Silbersulfataerosol wird mit Hilfe des Traggases von 0,5 Nm<sup>3</sup>/h Luft durch eine geheizte Leitung geführt, wobei das wäßrige Aerosol bei Temperaturen um ca. 180 °C in ein Gas und ein Salzkristall-Aerosol übergeht.

[0021] Die Reaktionsgase und die entstandene mit Silber oder Silberoxid dotierte pyrogene Kieselsäure werden durch Anlegen eines Unterdruckes durch ein Kühlsystem gesaugt und dabei der Partikel-Gasstrom auf ca. 100 bis 160 °C abgekühlt. In einem Filter oder Zyklon wird der Feststoff von dem Abgasstrom abgetrennt.

[0022] Die mit Silber(-oxid) dotierte pyrogen hergestellte Kieselsäure fällt als weißes feinteiliges Pulver an. In einem weiteren Schritt werden bei erhöhter Temperatur durch Behandlung mit wasserdampfhaltiger Luft noch anhaftende Salzsäurereste von der Kieselsäure entfernt.

[0023] Die BET-Oberfläche der mit Silber dotierten pyrogenen Kieselsäure beträgt 206 m<sup>2</sup>/g.

[0024] Die Herstellbedingungen sind in Tabelle 1 zusammengefaßt, weitere analytische Daten der so erhaltenen Kieselsäure sind in Tabelle 2 angegeben.

Tabelle 1

Experimentelle Bedingungen bei der Herstellung von mit Silber(-oxid) dotierter pygener Kieselsäure								
SiCl <sub>4</sub> kg/h	Primärluft Nm <sup>3</sup> /h	Sek-Luft Nm <sup>3</sup> /h	H <sub>2</sub> Kern Nm <sup>3</sup> /h	H <sub>2</sub> Mantel Nm <sup>3</sup> /h	Salzlösung	Aerosol menge kg/h	Luft Aeros. Nm <sup>3</sup> /h	BET m <sup>2</sup> /g
4,44	7,5	12	3	0,5	5% wäßrige Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0,725	0,5	206
Erläuterung: Primärluft = Luftmenge im Zentralrohr; Sek-Luft= Sekundärluft; H <sub>2</sub> -Kern = Wasserstoff im Zentralrohr; Aerosolmenge = Massenstrom der in Aerosolform überführten Salzlösung; Luft-Aerosol = Traggasmenge (Luft) des Aerosols;								

Tabelle 2

Analytische Daten				
	BET m <sup>2</sup> /g	pH-Wert 4-%Sus	Stampfdichte g/l	Ag <sub>2</sub> O-Gehalt Gew.%
Beispiel	206	4,13	24	1,72
Erläuterung: pH 4% Sus. = pH-Wert der vierprozentigen wäßrigen Suspension				

Vorteile der erfindungsgemäßen Kieselsäure

[0025] Die erfindungsgemäße Kieselsäure weist bakterizide Eigenschaften auf.

#### Patentansprüche

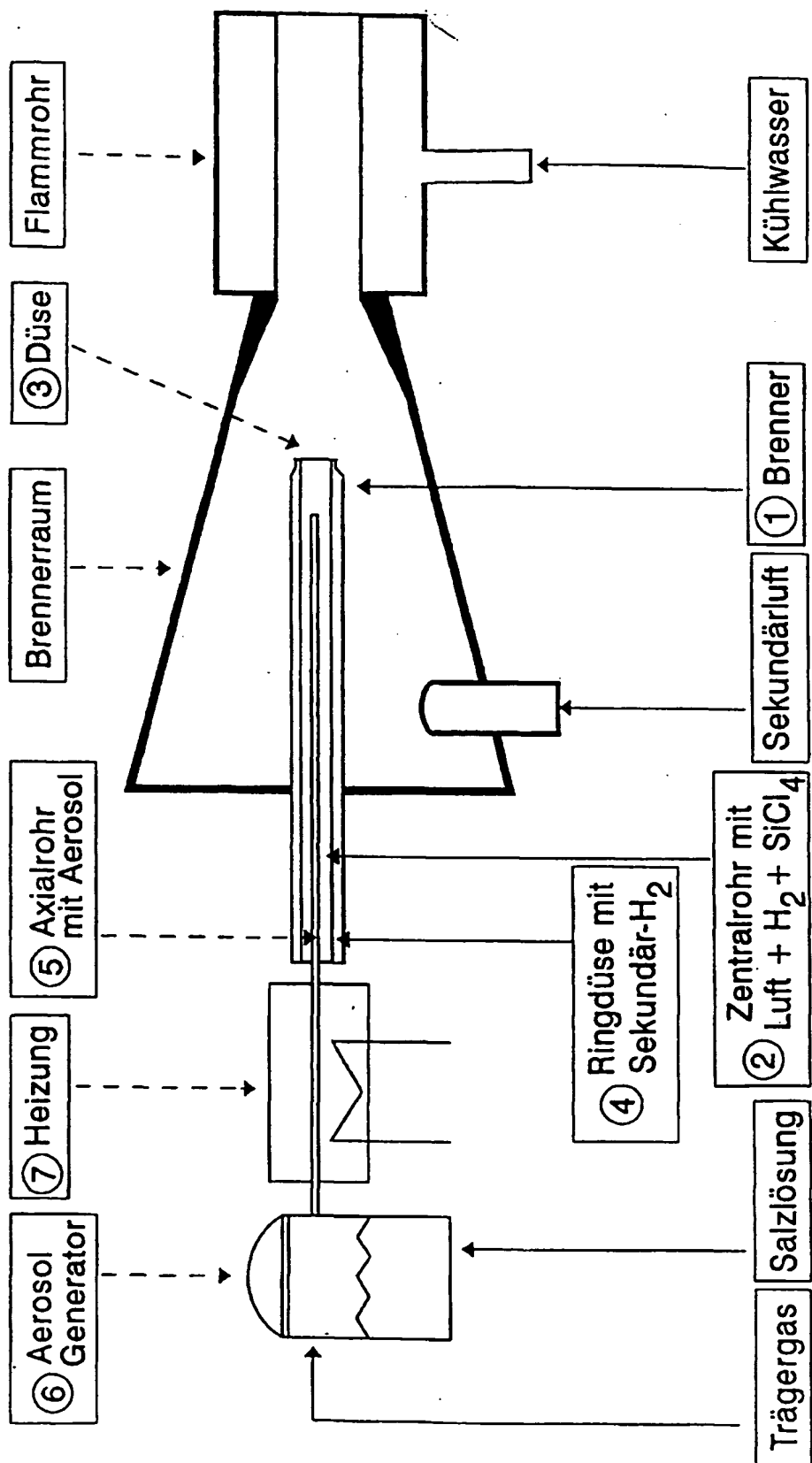
1. Mit Silber oder Silberoxid dotierte pyrogen hergestellte Kieselsäure, dadurch gekennzeichnet, daß die Basiskomponente eine pyrogen nach der Art der Flammenoxidation oder bevorzugt der Flammenhydrolyse hergestellte Kieselsäure ist, die mit einer Dotierungskomponente von 0,0001 Gew.-% (=1x10<sup>-4</sup> Gew.-%) und bis 20 Gew.-% dotiert wurde, wobei die Dotierungsmenge vorzugsweise im Bereich von 1 bis 10.000 ppm liegt und die Dotierungskomponente ein Salz oder eine Salzmischung des Silbers oder eine Suspension einer Silberverbindung oder metallischen Silbers oder Mischungen davon ist, wobei die BET-Oberfläche des dotierten Oxids zwischen 1 und 600 m<sup>2</sup>/g liegt, bevorzugt im Bereich zwischen 40 und 400 m<sup>2</sup>/g.

2. Verfahren zur Herstellung von mit Silber oder Silberoxid pyrogenen dotierten Oxiden, dadurch gekennzeichnet, daß man in eine Flamme, wie sie zur Herstellung von pygener Kieselsäure nach der Art der Flammenoxidation oder bevorzugt der Flammenhydrolyse benutzt wird, ein Aerosol einspeist, dieses Aerosol vor der Reaktion mit dem Gasgemisch der Flammenoxidation bzw. Flammenhydrolyse homogen mischt, dann das Aerosol-Gasge-

misch in einer Flamme abreagieren läßt und die entstandenen mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogenen Kieselsäuren in bekannter Weise vom Gasstrom abtrennt, wobei als Ausgangsprodukt des Aerosols eine Salzlösung dient, die Salze oder Salzmischungen des Silbers oder das Metall selbst in gelöster oder suspendierter Form oder Mischungen davon enthält, wobei das Aerosol durch Vernebelung mittels einer Zweistoffdüse oder durch eine andere Art der Aerosolherstellung vorzugsweise durch einen Aerosolgenerator nach der Ultraschallvernebelung hergestellt wird.

3. Verwendung der mittels Aerosol mit Silber oder Silberoxid dotierten pyrogenen Kieselsäure als bakteriziden Füllstoff insbesondere bei der Herstellung von Lacken oder Schichten, in der Papierindustrie, als katalytisch aktive Substanz, als Ausgangsmaterial zur Herstellung von Dispersionen, als Poliermaterial (CMP-Anwendungen), als keramischen Grundstoff, in der Elektronikindustrie, als Füllstoff für Polymere, als Ausgangsstoff zur Herstellung von Glas oder Glasbeschichtungen oder Glasfasern, als Trennhilfsmittel auch bei hohen Temperaturen, in der Kosmetikindustrie, als Absorbermaterial, als Additiv in der Silikon- und Kautschukindustrie, zur Einstellung der Rheologie von flüssigen Systemen, zur Hitzeschutzstabilisierung, als Wärmedämmmaterial, als Fließhilfsmittel, als Füllstoff in der Dentalindustrie, als Hilfsstoff in der pharmazeutischen Industrie, in der Lackindustrie.

Figur 1





Europäisches  
Patentamt

EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 00 11 7681

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
P, A	EP 0 995 718 A (DEGUSSA) 26. April 2000 (2000-04-26) * das ganze Dokument *	1-3	C01B33/18 B01J12/02 B01J19/24 B01J19/26 B01J37/00 C09C3/00 A61K7/00 C08K3/22 D21H17/69 C03B19/10 A01N1/00
A	EP 0 850 876 A (DEGUSSA) 1. Juli 1998 (1998-07-01) * das ganze Dokument *	1-3	
D	& DE 196 50 500 A 10. Juni 1998 (1998-06-10)		
A	DATABASE CHEMABS 'Online! CHEMICAL ABSTRACTS SERVICE, COLUMBUS, OHIO, US; HONGO, AKIFUMI ET AL: "Optical waveguides and manufacture thereof" retrieved from STN Database accession no. 129:60395 CA XP002150667 * Zusammenfassung * & JP 10 133043 A (HITACHI CABLE, LTD., JAPAN) 22. Mai 1998 (1998-05-22)	3	
A	FORMENTI M ET AL: "PREPARATION IN A HYDROGEN-OXYGEN FLAME OF ULTRAFINE METAL OXIDE PARTICLES. OXIDATIVE PROPERTIES TOWARD HYDROCARBONS IN THE PRESENCE OF ULTRAVIOLET RADIATION" JOURNAL OF COLLOID AND INTERFACE SCIENCE, US, ACADEMIC PRESS, NEW YORK, NY, Bd. 39, Nr. 1, 1. April 1972 (1972-04-01), Seiten 79-89, XP002053084 ISSN: 0021-9797		
A	US 4 292 290 A (TUNISON III DONALD E) 29. September 1981 (1981-09-29)		
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
Recherchenort <b>DEN HAAG</b>		Abschlußdatum der Recherche <b>27. Oktober 2000</b>	Prüfer <b>Rigondaud, B</b>
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliteratur		T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument & : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument	

EPO FORM 1503 03/82 (P4/C23)





Europäisches  
Patentamt

# EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

Nummer der Anmeldung  
EP 00 11 7681

EINSCHLÄGIGE DOKUMENTE			
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments mit Angabe, soweit erforderlich, der maßgeblichen Teile	Betrifft Anspruch	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int.Cl.7)
A	<p>DATABASE WPI Section Ch, Week 199923 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class D22, AN 1999-272888 XP002151264 &amp; JP 11 086757 A (NIPPON ELECTRIC GLASS CO), 30. März 1999 (1999-03-30) * Zusammenfassung *</p>		
			RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int.Cl.7)
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt			
<p>Recherchenort <b>DEN HAAG</b></p>		<p>Abschlußdatum der Recherche <b>27. Oktober 2000</b></p>	<p>Prüfer <b>Rigondaud, B</b></p>
<p>KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE</p> <p>X : von besonderer Bedeutung allein betrachtet Y : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer anderen Veröffentlichung derselben Kategorie A : technologischer Hintergrund O : nichttechnische Offenbarung P : Zwischenliteratur</p> <p>T : der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze E : älteres Patentdokument, das jedoch erst am oder nach dem Anmeldedatum veröffentlicht worden ist D : in der Anmeldung angeführtes Dokument L : aus anderen Gründen angeführtes Dokument ..... &amp; : Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument</p>			

EPO FORM 1503 (03.02) (P04020)

**ANHANG ZUM EUROPÄISCHEN RECHERCHENBERICHT  
ÜBER DIE EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG NR.**

EP 00 11 7681

In diesem Anhang sind die Mitglieder der Patentfamilien der im obengenannten europäischen Recherchenbericht angeführten Patentedokumente angegeben.  
Die Angaben über die Familienmitglieder entsprechen dem Stand der Datei des Europäischen Patentamts am  
Diese Angaben dienen nur zur Unterrichtung und erfolgen ohne Gewähr.

27-10-2000

Im Recherchenbericht angeführtes Patentedokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
EP 0995718 A	26-04-2000	DE 19847161 A JP 2000169132 A	20-04-2000 20-06-2000
EP 0850876 A	01-07-1998	DE 19650500 A CA 2223377 A DE 59700926 D JP 10167717 A	10-06-1998 05-06-1998 03-02-2000 23-06-1998
JP 10133043 A	22-05-1998	KEINE	
US 4292290 A	29-09-1981	BE 888466 A CA 1167234 A DE 3115002 A FR 2480732 A GB 2076521 A,B JP 1578506 C JP 2004523 B JP 57011807 A NL 8101916 A SE 458765 B SE 8102158 A	17-08-1981 15-05-1984 11-02-1982 23-10-1981 02-12-1981 13-09-1990 29-01-1990 21-01-1982 16-11-1981 08-05-1989 17-10-1981
JP 11086757 A	30-03-1999	KEINE	

Für nähere Einzelheiten zu diesem Anhang : siehe Amtsblatt des Europäischen Patentamts, Nr.12/82